Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/NL04/000828

International filing date: 29 November 2004 (29.11.2004)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP

Number: JP2003-408025

Filing date: 05 December 2003 (05.12.2003)

Date of receipt at the International Bureau: 01 April 2005 (01.04.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in

compliance with Rule 17.1(a) or (b)



0 9. 03. 05

許庁 PATENT OFFICE JAPAN

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application: 2003年12月 5日

願 Application Number:

特願2003-408025

[ST. 10/C]:

[JP2003-408025]

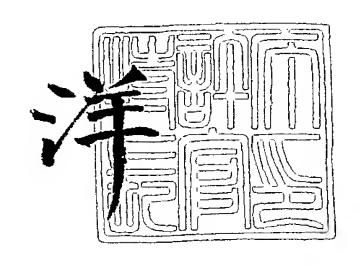
出 願 Applicant(s):

JSR株式会社 日本特殊コーティング株式会社

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office

2月21日 2005年





特許願 【書類名】 P05751512 【整理番号】 特許庁長官 殿 【あて先】 【発明者】 東京都中央区築地五丁目6番10号 JSR株式会社内 【住所又は居所】 二見 聡 【氏名】 【発明者】 東京都中央区築地五丁目6番10号 JSR株式会社内 【住所又は居所】 山口 佳一 【氏名】 【発明者】 東京都中央区築地五丁目6番10号 JSR株式会社内 【住所又は居所】 田辺 隆喜 【氏名】 【特許出願人】 000004178 【識別番号】 J S R 株式会社 【氏名又は名称】 【特許出願人】 【識別番号】 592109732 日本特殊コーティング株式会社 【氏名又は名称】 【代理人】 【識別番号】 110000084 特許業務法人アルガ特許事務所 【氏名又は名称】 高野 登志雄 【代表者】 【選任した代理人】 100068700 【識別番号】 【弁理士】 有賀 三幸 【氏名又は名称】 【選任した代理人】 100077562 【識別番号】 【弁理士】 登志雄 高野 【氏名又は名称】 【選任した代理人】 100096736 【識別番号】 【弁理士】 中嶋 俊夫 【氏名又は名称】 【選任した代理人】 100089048 【識別番号】 【弁理士】 康隆 【氏名又は名称】 浅野 【選任した代理人】 100101317 【識別番号】 【弁理士】 的場 ひろみ 【氏名又は名称】 【選任した代理人】 100117156 【識別番号】 【弁理士】 正樹 村田 【氏名又は名称】 【選任した代理人】 【識別番号】 100111028 【弁理士】

山本 博人

【氏名又は名称】

2/E

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 164232 21,000円 【納付金額】

【提出物件の目録】

【物件名】

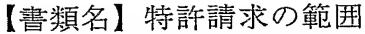
特許請求の範囲 1

【物件名】

明細書 1

【物件名】

要約書 1

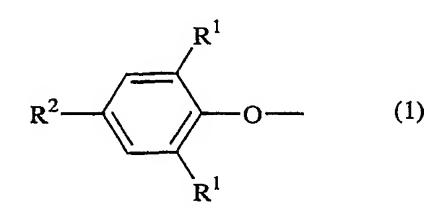


【請求項1】

次の成分(A)~(D):

(A) 式(1)

【化1】



および式(2)

【化2】

(式(1)および式(2)において R^1 は水素原子、またはフッ素を除くハロゲン原子を示し、 R^2 は水素原子、フッ素を除くハロゲン原子、Ph-C(CH_3) $_2$ -、 $Ph-、または炭素数 <math>1\sim 2$ 0 のアルキル基を示し、 R^3 は $-CH_2$ -、-S-または-C(CH_3) $_2$ -を示す)

で表される構造を有する(メタ)アクリレートのうち少なくとも一種、

- (B) (A) と異なる3官能以上の(メタ) アクリレート、
- (C) 光ラジカル重合開始剤、
- (D) 水酸基価が10~100のポリカーボネートポリオール

を含有し、かつ、組成物中の全アクリル系成分の5~50重量%がメタクリレート化合物であることを特徴とする光硬化性組成物。

【請求項2】

硬化物の25℃における屈折率が1.55以上である請求項1に記載の光硬化性組成物

【請求項3】

硬化物の軟化点が40℃以上である請求項1又は2に記載の光硬化性組成物。

【請求項4】

光学部材形成用である請求項1~3のいずれか1項記載の光硬化性組成物。

【請求項5】

請求項1~4のいずれか1項記載の光硬化性組成物を硬化させてなる光学部材。

【書類名】明細書

【発明の名称】光硬化性組成物および光学部材

【技術分野】

[0001]

本発明は、光硬化性組成物に関する。さらに詳しくは、液晶表示装置のバックライトに使用されるプリズムレンズシート、プロジェクションテレビ等のスクリーンに使用されるフレネルレンズシートやレンチキュラレンズシート等のレンズシートのレンズ部、またはこのようなシートを用いたバックライト等の光学部材形成に有用な光硬化性組成物に関する。

【背景技術】

$[0\ 0\ 0\ 2]$

従来、フレネルレンズ、レンチキュラーレンズ等のレンズは、プレス法、キャスト法等の手法により製造されてきたが、両手法ともレンズの製作に長い時間を要し、生産性が悪かった。このような問題点を解決するために、近年、紫外線硬化性樹脂を用いてレンズを製作する検討がなされている。具体的には、レンズ形状の付いた金型と透明樹脂基板との間に紫外線硬化性組成物を流し込み、基板側より紫外線を照射し、該組成物を硬化させることで短時間でレンズを製造することができる。

しかしながら、最近、硬質のレンズシートにおいて、その製造時にシートに反りが生じたり、あるいはレンズシートが使用条件により60 で程度の高温下で使用されその後室温に戻された際にレンズ形状が変形し、得られる映像に歪みが生じる場合があるという問題があった(特許文献 1)。

レンズシートに耐熱性を付与する目的では、多官能(メタ)アクリレートモノマーを多用することにより硬化物中の架橋密度を上げる手法を挙げることができるが(特許文献2)、硬化物の軟化点が増大させることができる、すなわち、耐熱性が改善される効果を有する反面、硬化時の反りが増加するという欠点があった。このため、硬化時の反りを抑制しつつ良好な耐熱性が得られる技術が望まれていた。

[0003]

【特許文献1】特開平06-16732号公報

【特許文献2】特開2003-48942号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

$[0\ 0\ 0\ 4\]$

従って、本発明の目的は、耐熱性に優れ、かつ反りの小さい、特に光学部材として有用な硬化物を与える光硬化性組成物を提供することにある。

【課題を解決するための手段】

[0005]

そこで本発明者は、種々検討した結果、特定の構造を有する(メタ)アクリレートを少なくとも2種、および光ラジカル重合開始剤を組み合せた光硬化性組成物であって、組成物中の全アクリル系成分の5~50重量%がメタクリレート化合物であるものが、変形が小さく、かつ耐熱性に優れ、特に光学部材に有用な硬化物を与えることを見出し、本発明を完成した。

[0006]

すなわち、本発明は、次の成分(A)~(D):

(A)式(1)

[0007]

【化1】

$$R^{2}$$

$$R^{1}$$

$$R^{1}$$

$$R^{1}$$

【0008】 および式(2) 【0009】 【化2】

[0010]

で表される構造を有する(メタ)アクリレートのうち少なくとも一種、

- (B) (A) と異なる3官能以上の(メタ) アクリレート、
- (C) 光ラジカル重合開始剤、
- (D) 水酸基価が10~100のポリカーボネートポリオール

を含有し、かつ、組成物中の全アクリル系成分の5~50重量%がメタクリレート化合物であることを特徴とする光硬化性組成物;並びに当該光硬化性組成物を硬化させてなる光学部材を提供するものである。

【発明の効果】

[0011]

本発明の光硬化性組成物から得られる硬化物は、高屈折率を保持しつつ、耐熱性に優れ、かつ変形が小さいので、プリズムレンズシート等の光学部材として特に有用である。

【発明を実施するための最良の形態】

$[0\ 0\ 1\ 2]$

本発明に使用される(A)成分は、前記式(1)および(2)で表される構造を有する(メタ)アクリレートのうち少なくとも一種である。

[0013]

式(1)および(2)中、 R^1 で示されるフッ素原子以外のハロゲン原子としては、塩素原子、臭素原子またはヨウ素原子が挙げられ、このうち臭素原子が好ましい。

[0014]

式(1)の構造を有する(メタ)アクリレートとしては、次式(3)

[0015]

【化3】

$$CH_2 = C - CO - R^5 - O - R^2$$
 R^1
 R^2
 R^2
 R^3
 R^4
 R^2
 R^3

[0016]

(式中、 R^4 は水素原子またはメチル基を示し、 R^5 はー(OCH_2CH_2) $_n$ ー、ー(OCH_2CH 0 (OCH_3 1) $_n$ ーまたは OCH_2CH 2 (OCH_3 1) $_n$ ーまたは OCH_2CH 3 (OCH_3 1) $_n$ ーまたは OCH_3 4 (OCH_3 1) OCH_3 5 (OCH_3 1) OCH_3 6 (OCH_3 1) OCH_3 6 (OCH_3 1) OCH_3 7 (OCH_3 2) OCH_3 8 (OCH_3 1) OCH_3 8 (OCH_3 1) OCH_3 9 (OCH_3 1)

[0017]

また、式(2)の構造を有する(メタ)アクリレートとしては、式(4)

[0018]

【化4】

$$CH_{2} = \stackrel{R^{6}}{C} - CO - \left(-R^{7}O \right)_{p} = \stackrel{R^{1}}{\longrightarrow} -R^{9} - \left(-R^{8}O \right)_{q} - CO - \stackrel{R^{6}}{\longrightarrow} -CH_{2}$$

$$(4)$$

[0019]

(式中、 R^6 は水素原子またはメチル基を示し、 R^7 および R^8 は $-CH_2CH_2$ $-CH_2$ CH_3) -または $-CH_2CH_3$ -な示し、 $-CH_3$ -3と同じ) -3と同じ)

[0020]

で表される化合物が好ましい。

(A) 成分のうち式 (1) で表される構造を有する (メタ) アクリレートとしては、例えばフェノキシエチル (メタ) アクリレート、フェノキシー 2 ーメチルエチル (メタ) アクリレート、フェノキシエトキシエチル (メタ) アクリレート、3 ーフェノキシー 2 ーヒドロキシプロピル (メタ) アクリレート、2 ーフェニルフェノキシエチル (メタ) アクリレート、4 ーフェニルフェノキシエチル (メタ) アクリレート、3 ー (2 ーフェニルフェニル) ー2 ーヒドロキシプロピル (メタ) アクリレート、エチレンオキシドを反応させた pークミルフェノールの (メタ) アクリレート、2 ーブロモフェノキシエチル (メタ) アクリレート、4 ーブロモフェノキシエチル (メタ) アクリレート、2 , 4 ージブロモフェノキシエチル (メタ) アクリレート、2 , 4 , 6 ートリブロモフェニル (メタ) アクリレート、2 , 4 , 6 ートリブロモフェノキシエチル (メタ) アクリレート、2 , 4 , 6 ートリブロモフェノキシエチル (メタ) アクリレート、エチレンオキシドを反応させた pークミルフェノールの (メタ) アクリレート、2 , 4 , 6 ートリブロモフェノキシエチル (メタ) アクリレート、2 , 4 , 6 ートリブロモフェノキシエチル (メタ) アクリレート、5 , 4 , 6 ートリブロモフェノキシエチル (メタ) アクリレート、5 , 4 , 6 ートリブロモフェノキシエチル (メタ) アクリレート

[0021]

また、(A) 成分のうち式(2) で表される構造を有する(メタ) アクリレートとしては、エチレンオキシド付加ビスフェノールA(メタ) アクリル酸エステル、エチレンオキシド付加テトラブロモビスフェノールA(メタ) アクリル酸エステル、プロピレンオキシ

ド付加ビスフェノールA(メタ)アクリル酸エステル、プロピレンオキシド付加テトラブロモビスフェノールA(メタ)アクリル酸エステル、ビスフェノールAジグリシジルエーテルと(メタ)アクリル酸とのエポキシ開環反応で得られるビスフェノールAエポキシ(メタ)アクリレート、テトラブロモビスフェノールAジグリシジルエーテルと(メタ)アクリル酸とのエポキシ開環反応で得られるテトラブロモビスフェノールAエポキシ(メタ)アクリレート、ビスフェノールFジグリシジルエーテルと(メタ)アクリル酸とのエポキシ開環反応で得られるビスフェノールFエポキシ(メタ)アクリレート、テトラブロモビスフェノールFジグリシジルエーテルと(メタ)アクリレート等が挙げられる。中でも、エチレンオキシド付加ビスフェノールA(メタ)アクリル酸エステル、エチレンオキシド付加テトラブロモビスフェノールA(メタ)アクリル酸エステル、ビスフェノールAジグリシジルエーテルと(メタ)アクリル酸とのエポキシ開環反応で得られるビスフェノールAエポキシ(メタ)アクリレート等が特に好ましい。

[0022]

式(1)で表される構造を有する市販品としては、アロニックスM113、M110、M101、M102、M5700、TO-1317(以上、東亞合成(株)製)、ビスコート#192、#193、#220、3BM(以上、大阪有機化学工業(株)製)、NKエステルAMP-10G、AMP-20G(以上、新中村化学工業(株)製)、ライトアクリレートPO-A、P-200A、エポキシエステルM-600A、ライトエステルPO(以上、共栄社化学(株)製)、ニューフロンティアPHE、CEA、PHE-2、BR-30、BR-31、BR-31M、BR-32(以上、第一工業製薬(株)製)等が挙げられる。

[0023]

式 (2) で表される構造を有する (メタ) アクリレートの市販品としては、ビスコート #700、#540 (以上、大阪有機化学工業(株)製)、アロニックスM-208、M-210 (以上、東亞合成(株)製)、NKエステルBPE-100、BPE-200、BPE-500、A-BPE-4 (以上、新中村化学(株)製)、ライトエステルBP-4EA、BP-4PA、エポキシエステル3002M、3002A、3000M、3000A(以上、共栄社化学(株)製)、KAYARAD R-551、R-712 (以上、日本化薬(株)製)、BPE-4、BPE-10、BR-42M(以上、第一工業製薬(株)製)、リポキシVR-77、VR-60、VR-90、SP-1506、SP-1509、SP-1509、SP-1506、SP-1506、SP-1506、SP-1509、S

[0024]

これらの(A)成分は、単独で用いてもよいし、2種以上を併用してもよい。

[0025]

(A) 成分は、全組成物中に、40~90重量%、特に50~80重量%配合されるのが好ましい。配合量の下限は屈折率の点から上記範囲が好ましい。配合量の上限は、粘度と硬化物の耐熱性の両立の点から上記範囲が好ましい。

[0026]

(B) 成分は、(A) と異なる3官能以上の(メタ) アクリレートであり、当該(メタ) アクリレートとしては、3価以上の多価アルコールの(メタ) アクリレート、例えばトリメチロールプロパンリト(メタ) アクリレート、ペンタエリスリトールトリ(メタ) アクリレート、トリメチロールプロパントリオキシエチル(メタ) アクリレート、トリス(2-アクリロイルオキシエチル) イソシアヌレート等が挙げられる。これらは単独でまたは2種以上を組み合せて用いることができる。

[0027]

市販品としては、アロニックスM305、M309、M310、M315、M320、 出証特2005-3012732 M350、M360、M408(以上、東亞合成(株)製、ビスコート#295、#300、#360、GPT、3PA、#400(以上、大阪有機化学工業(株)製)、NKエステルTMPT、A-TMPT、A-TMM-3、A-TMM-3L、A-TMMT(以上、新中村化学(株)製)、ライトアクリレートTMP-A、TMP-6EO-3A、PE-3A、PE-4A、DPE-6A(以上、共栄社化学(株)製、KAYARAD PET-30、GPO-303、TMPTA、TPA-320、DPHA、D-310、DPCA-20、DPCA-60(以上、日本化薬(株)製)等が挙げられる。

[0028]

(B) 成分は、全組成物中に、5~15重量%、特に5~10重量%配合されるのが好ましい。配合量の下限は硬化物の耐熱性の点から上記範囲が好ましい。配合量の上限は屈折率の低下防止の点から、上記範囲が好ましい。

[0029]

【0030】

$$\begin{array}{c|c}
CH_{3} \\
C-CH_{2}
\end{array}$$

$$C=0 \\
H_{3}C-C-CH_{3} \\
OH$$
(5)

[0031]

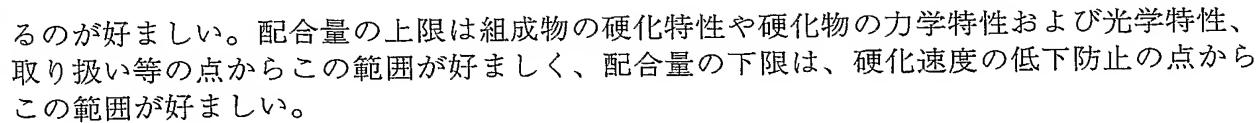
(式中、nは1~5の数を示す)

[0032]

光ラジカル重合開始剤の市販品としては、例えばIrgacure184、369、651、500、819、907、784、2959、CGI1700、CGI1750、CGI11850、CG24-61、Darocurl116、1173(以上、チバ・スペシャルティ・ケミカルズ(株)製)、LucirinLR8728(BASF社製)、ユベクリルP36(UCB社製)、KIP150(ランベルティ社製)等が挙げられる。これらの中で、Irgacure184およびKIP150が好ましく、KIP150は耐熱性改善、反り低減の点で特に好ましい。

[0033]

(C) 成分は、全組成物中に、0.01~10重量%、特に0.5~7重量%配合され 出証特2005-3012732



[0034]

(D) 成分は、水酸基価が100以下のポリカーボネートポリオールであり、例えばプラクセルCD220PL(ダイセル化学工業(株)製)等の市販品として入手することができる。ポリオールではあっても、例えば、ポリエーテルポリオールやポリエステルポリオール等のポリカーボネートポリオール以外のポリオールでは、硬化物特性において耐熱性が不十分となり、反りが増加する。

[0035]

(D) 成分の水酸基価は、10~100であることが必要であり、好ましくは20~80であり、さらに好ましくは40~70である。水酸基価が10~100の範囲から外れた場合には、硬化物の耐熱性が劣化し、反りが増加することがある。

[0036]

(D) 成分の分子量には特に制限はないが、分子量が過小であると硬化物の耐熱性が不十分となることがある。分子量が過大であると(D) 成分の粘度が高くなりすぎるため扱いにくくなる。このため、(D) 成分の数平均分子量は、ゲルパーミエーションクロマトグラフィー法による値として、2000~1000であることが好ましい。

[0037]

(D) 成分は、全組成物中に、 $1\sim10$ 重量%、特に $1\sim4$ 重量%配合されるのが好ましい。(D) 成分の配合量が10重量%を超えると硬化物の屈折率が低下し、1重量%未満であると十分な耐熱性が得られないことがあり、硬化時の反りが増加する。

[0038]

本発明の組成物にはさらに光増感剤を配合することができ、当該光増感剤としては、例えばトリエチルアミン、ジエチルアミン、N-メチルジエタノールアミン、エタノールアミン、4-ジメチルアミノ安息香酸、4-ジメチルアミノ安息香酸メチル、4-ジメチルアミノ安息香酸イソアミル等が挙げられ、市販品としては、例えばユベクリルP102、103、104、105(以上、UCB社製)等が挙げられる。

[0039]

本発明では、任意成分として前記(A)~(D)成分以外の、(メタ)アクリロイル基 、またはビニル基を含有する化合物(以下、「不飽和モノマー」という)を使用すること ができる。このような不飽和モノマーとしては、例えばNービニルピロリドン、Nービニ ルカプロラクタム、ビニルイミダゾール、ビニルピリジン等のビニルモノマー;イソボル ニル(メタ)アクリレート、ボルニル(メタ)アクリレート、トリシクロデカニル(メタ) アクリレート、ジシクロペンタニル (メタ) アクリレート、ジシクロペンテニル (メタ) アクリレート、シクロヘキシル (メタ) アクリレート、ベンジル (メタ) アクリレート 、4ーブチルシクロヘキシル(メタ)アクリレート、アクリロイルモルホリン、2ーヒド ロキシエチル (メタ) アクリレート、2ーヒドロキシプロピル (メタ) アクリレート、2 ーヒドロキシブチル (メタ) アクリレート、メチル (メタ) アクリレート、エチル (メタ) アクリレート、プロピル (メタ) アクリレート、イソプロピル (メタ) アクリレート、 ブチル (メタ) アクリレート、アミル (メタ) アクリレート、イソブチル (メタ) アクリ レート、tーブチル(メタ)アクリレート、ペンチル(メタ)アクリレート、イソアミル (メタ) アクリレート、ヘキシル (メタ) アクリレート、ヘプチル (メタ) アクリレート 、オクチル(メタ)アクリレート、イソオクチル(メタ)アクリレート、2ーエチルヘキ シル(メタ)アクリレート、ノニル(メタ)アクリレート、デシル(メタ)アクリレート 、イソデシル(メタ)アクリレート、ウンデシル(メタ)アクリレート、ドデシル(メタ) アクリレート、ラウリル (メタ) アクリレート、ステアリル (メタ) アクリレート、イ ソステアリル(メタ)アクリレート、テトラヒドロフルフリル(メタ)アクリレート、ブ トキシエチル(メタ)アクリレート、エトキシジエチレングリコール(メタ)アクリレー

ト、ポリエチレングリコールモノ(メタ)アクリレート、ポリプロピレングリコールモノ(メタ)アクリレート、メトキシエチレングリコール(メタ)アクリレート、エトキシエチル(メタ)アクリレート、メトキシポリエチレングリコール(メタ)アクリレート、メトキシポリエチレングリコール(メタ)アクリレート、メトキシポリプロピレングリコール(メタ)アクリレート、ジアセトン(メタ)アクリルアミド、イソブトキシメチル(メタ)アクリルアミド、N,Nージメチル(メタ)アクリルアミド、tーオクチル(メタ)アクリルアミド、ジメチルアミノエチル(メタ)アクリレート、7ーアミノー3,7ージメチルカート、ジエチルアミノエチル(メタ)アクリレート、7ーアミノー3,7ージメチルルアミノプロピル(メタ)アクリルアミド、ヒドロキシブチルビルエーテル、ラウリルビニルエーテル、セチルビニルエーテル、2ーエチルへキシルビニルエーテルおよび下記式(6)、(7)

【0040】

[0041]

(式中、 R^{10} は水素原子またはメチル基を示し、 R^{11} は炭素数 $2\sim 8$ のアルキレン基を示し、s は $1\sim 8$ の数を示す)

【0042】

(7)

【0043】 (式中、 R^{12} および R^{14} はそれぞれ独立して水素原子またはメチル基を示し、 R^{13} は炭素数 $2\sim8$ のアルキレン基を示し、tは $1\sim8$ の数を示す)

で表される単官能モノマー等が挙げられるほか、(メタ)アクリロイル基やビニル基を分子中に2つ有する不飽和モノマーとして、1, 4-ブタンジオールジアクリレート、1, 6-ヘキサンジオールジアクリレート、1, 9-ノナンジオールジアクリレートなどのアルキルジオールジアクリレート、エチレングリコールジ (メタ)アクリレート、テトラエチレングリコールジアクリレート、トリプロピレングリコールジアクリレートなどのポリアルキレングリコールジアクリレート、ネオペンチルグリコールジ(メタ)アクリレート、トリシクロデカンメタノールジアクリレート等が挙げられる。中でも、アクリロイルモル・リン、N-ビニルピロリドン、N-ビニルカプロラクタム、1, 1, 10-ハキサンジオールジアクリレート、11, 10-ノナンジオールジアクリレート等が特に好ましい。

[0044]

本発明の硬化性組成物には、さらにウレタン(メタ)アクリレートオリゴマーを配合してもよい。ウレタン(メタ)アクリレートとしては、例えばポリエチレングリコール、ポリテトラメチルグリコール等のポリエーテルポリオール;コハク酸、アジピン酸、アゼライン酸、セバシン酸、フタル酸、テトラヒドロ(無水)フタル酸、ヘキサヒドロ(無水)

フタル酸等の二塩基酸とエチレングリコール、プロピレングリコール、ジエチレングリコ ール、トリエチレングリコール、テトラエチレングリコール、ジプロピレングリコール、 1, 4-ブタンジオール、1, 6-ヘキサンジオール、ネオペンチルグリコール等のジオ ールの反応によって得られるポリエステルポリオール;ポリε-カプロラクトン変性ポリ オール;ポリメチルバレロラクトン変性ポリオール;エチレングリコール、プロピレング リコール、1,4ーブタンジオール、1,6ーヘキサンジオール、ネオペンチルグリコー ル等のアルキルポリオール;エチレンオキシド付加ビスフェノールA、プロピレンオキシ ド付加ビスフェノールA等のビスフェノールA骨格アルキレンオキシド変性ポリオール; エチレンオキシド付加ビスフェノールF、プロピレンオキシド付加ビスフェノールF等の ビスフェノールF骨格アルキレンオキシド変性ポリオール、又はそれらの混合物とトリレ ンジイソシアネート、イソホロンジイソシアネート、ヘキサメチレンジイソシアネート、 ジフェニルメタンジイソシアネート、キシリレンジイソシアネート等の有機ポリイソシア ネートと2ーヒドロキシエチル(メタ)アクリレート、2ーヒドロキシプロピル(メタ) アクリレート等のヒドロキシ基含有(メタ)アクリレートから製造されるウレタン(メタ)アクリレートオリゴマー等が挙げられる。ウレタン(メタ)アクリレートオリゴマーは 、本発明の硬化性組成物の粘度を適度に保つ上で好ましい。

ウレタン(メタ)アクリレートオリゴマーの配合量は、本発明の硬化性組成物中に4.99~40重量%が好ましく、4.99~20重量%がさらに好ましい。

[0045]

これら市販品のモノマーとしては、例えばアロニックスM120、M-150、M-156、M-215、M-220、M-225、M-240、M-245、M-270(以上、東亞合成(株)製)、AIB、TBA、LA、LTA、STA、ビスコート#155、IBXA、ビスコート#158、#190、#150、#320、HEA、HPA、ビスコート#2000、#2100、DMA、ビスコート#195、#230、#260、#215、#335HP、#310HP、#310HG、#312(以上、大阪有機化学工業(株)製)、ライトアクリレートIAA、L-A、S-A、BO-A、EC-A、MTG-A、DMP-A、THF-A、IB-XA、HOA、HOP-A、HOA-MPL、HOA-MPE、ライトアクリレート3EG-A、4EG-A、9EG-A、NP-A、1、6HX-A、DCP-A(以上、共栄社化学(株)製)、KAYARAD、1、6HX-A、DCP-A(以上、共栄社化学(株)製)、KAYARAD、TC-110S、HDDA、NPGDA、TPGDA、PEG400DA、MANDA、HX-220、HX-620(以上、日本化薬(株)製)、FA-511A、512A、513A(以上、日立化成(株)製)、VP(BASF製)、ACMO、DMAA、DMAPAA(以上、興人(株)製)等が挙げられる。

[0046]

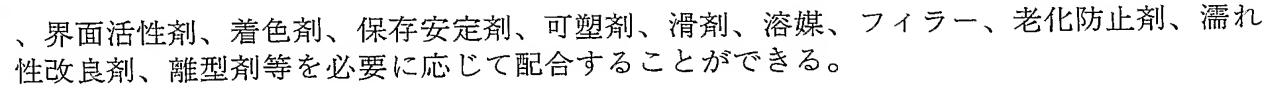
ウレタン (メタ) アクリレートオリゴマーは、(a) ヒドロキシ基含有 (メタ) アクリレート、(b) 有機ポリイソシアネート及び (c) ポリオールの反応物として得られるものであるが、(a) ヒドロキシ基含有 (メタ) アクリレートと (b) 有機ポリイソシアネートを反応させた後、次いで (c) ポリオールを反応させた反応物であることが好ましい

[0047]

本発明の硬化性組成物には、メタクリレート化合物を、組成物中の全アクリル系成分の5~50重量%、好ましくは10~40重量%、さらに好ましくは15~40重量%含有する。メタクリレート化合物の含有量が5重量%以上であると耐熱性の点で好ましく、50重量%以下であると硬化時の反りの点で好ましい。ここで、全アクリル系成分とは、アクリレート化合物とメタクリレート化合物の総和をいう。ここで、全アクリル系成分には、ウレタンアクリレートオリゴマーも含まれるが、不飽和モノマーのうちビニルモノマーやウレタンメタクリレートオリゴマーは含まれない。

[0048]

さらにまた、上記成分以外に必要に応じて各種添加剤として、例えば酸化防止剤、紫外線吸収剤、光安定剤、シランカップリング剤、塗面改良剤、熱重合禁止剤、レベリング剤



[0049]

ここで、酸化防止剤としては、例えばIrganox1010、1035、1076、 1222 (以上、チバ・スペシャルティ・ケミカルズ (株) 製)、Antigen P、 3 C、FR、GA-8 0 (住友化学工業(株)製)等が挙げられ、紫外線吸収剤としては 、例えばTinuvin P、234、320、326、327、328、329、21 3 (以上、チバ・スペシャルティ・ケミカルズ (株) 製)、Seesorb102、10 3、110、501、202、712、704(以上、シプロ化成(株)製)等が挙げら れ、光安定剤としては、例えばTinuvin 292、144、622LD(以上、チ バ・スペシャルティ・ケミカルズ(株)製)、サノールLS770(三共(株)製)、S umisorb TM-061 (住友化学工業(株)製)等が挙げられ、シランカップリ ング剤としては、例えばγーアミノプロピルトリエトキシシラン、γーメルカプトプロピ ルトリメトキシシラン、γーメタアクリロキシプロピルトリメトキシシラン、市販品とし て、SH6062、6030(以上、東レ・ダウ コーニング・シリコーン(株)製)、 KBE903、603、403 (以上、信越化学工業(株)製)等が挙げられ、塗面改良 剤としては、例えばジメチルシロキサンポリエーテル等のシリコーン添加剤が挙げられ、 市販品としてはDC-57、DC-190(以上、ダウ コーニング社製)、SH-28 PA、SH-29PA、SH-30PA、SH-190(以上、東レ・ダウ コーニング ・シリコーン (株) 製)、KF351、KF352、KF353、KF354 (以上、信 越化学工業(株)製)、L-700、L-7002、L-7500、FK-024-90 (以上、日本ユニカー(株)製)等が挙げられ、離型剤としてはプライサーフA208F (第一工業製薬(株)製)等が挙げられる。

[0050]

本発明の組成物は、前記各成分を常法により混合して製造することができる。このようにして調製される本発明の組成物の粘度は、通常200~50,000cp/25℃、好ましくは500~30,000cp/25℃である。粘度が高すぎると、レンズを製造する際、塗布むらやうねりが生じたり、目的とするレンズ厚を得るのが難しくなり、レンズとしての性能を十分に発揮できない。逆に低すぎるとレンズ厚のコントロールが難しく、一定厚の均一なレンズを形成できない場合がある。

[0051]

本発明の組成物を放射線によって硬化させることにより、得られる硬化物は以下の物性を有するものであることが特に好ましい。一つは、その硬化物の25℃での屈折率が好ましくは1.56以上、より好ましくは1.56以上である。屈折率が1.55未満であると、本組成物を用いてプリズムレンズシートを形成した場合、十分な正面輝度を確保することができない場合が生ずる。

[0052]

さらに、その硬化物の軟化点は、40℃以上、特に50℃以上であるのが好ましい。軟化点が40℃未満の場合は耐熱性が十分でない場合がある。

【実施例】

[0053]

以下に本発明を実施例により具体的に説明するが、本発明はこれら実施例に限定されるものではない。

[0054]

実施例1~2および比較例1~4

表1記載の各成分を仕込み、液温度を50~60℃に制御しながら1時間攪拌し、粘度500~1000cps/25℃の液状硬化性組成物を得た。表1に記載の各成分の添加量は、重量部である。

表1のウレタンアクリレートは、以下の方法により合成した。撹拌機を備えた反応容器に2,4ートリレンジイソシアネート35.47重量%、ジラウリル酸ジーnーブチル錫

0.08重量%、2,6-ジーtーブチルーpークレゾール0.02重量%を仕込んだ。 撹拌しながら温度が30℃以下に保たれるように2ーヒドロキシエチルアクリレート23.65重量%を滴下した。滴下終了後、30℃で1時間反応させた。次に、ビスフェノールAエチレンオキシド付加ジオール(エチレンオキシド構造単位の数=4;平均分子量=400)を40.77重量%加え、50~70℃で2時間反応を続けた。残留イソシアネートが0.1重量%以下になった時を反応終了とした。

[0055]

<評価法>

1. 屈折率の測定

ガラス板上にアプリケーターバーを用いて液状硬化性組成物を塗布し、それに空気雰囲気下、1.0 J/c m^2 の紫外線を照射し、厚さ200 μ m の硬化膜を得た。JIS K 7105に従い、アタゴ(株) 製アッベ屈折計を用いて、この硬化膜の25 $\mathbb C$ における屈折率を測定した。

[0056]

2. 透明性評価

 125μ m厚のポリエチレンテレフタレート(PET)フィルム上にアプリケーターバーを用いて液状硬化性組成物を 40μ m厚になるように塗布し、それに窒素雰囲気下、 $250\,\mathrm{m}$ J / c m² の紫外線を照射し、硬化膜を得た。得られた硬化膜の透明性を目視にて観察し、異物、塗りムラ、はじき、白濁、失透等の異常発生の有無を判定した。これらの異常のいずれも見られない場合を〇、いずれか一つでも見られる場合を×とした。

[0057]

3. 耐熱性評価

透明性評価と同様にして、硬化膜を得た。次いで、本サンプルを1 c m角にカットし、セイコー電子工業製熱機械分析装置(T M A)を用いて、温度を変えながら試験片に5 m m ϕ の円柱状の石英棒を2 0 g f の荷重で押し付け、試験片厚の変位量を測定した。この際、昇温速度を5 $\mathbb{C}/分$ とした。変位量は昇温とともに増加するが、減少に転じる変曲点を軟化点として測定した。変曲点が5 0 \mathbb{C} 未満であると、本硬化性組成物でレンズシートを作製した場合、高温でレンズ形状が変形し不具合が生じる恐れがあるため「 \times 」とし、5 0 \mathbb{C} 以上6 0 \mathbb{C} 未満の場合を「 \mathbb{O} 」、6 0 \mathbb{C} 以上の場合を「 \mathbb{O} 」とした。

本測定は紫外線の照射直後、硬化膜をさらに60℃で3日間加熱した後に行った。

[0058]

4. 反り測定

透明性評価と同様にして、硬化膜を得た。次いで、本サンプルを8cm角にカットし、硬化塗膜を上面にして平坦な机の上に置き、机からのサンプル四隅の高さを測定し、その平均値を反り量と定義した。反り量が20mmを超えると、本硬化性組成物でレンズシートを作製した場合、レンズがカールし、輝度などの光学特性に問題が生ずる恐れがあるため「 \times 」とし、20mm以下である場合を「 \bigcirc 」、10mm以下である場合を「 \bigcirc 」とした。

本測定は紫外線の照射直後、および硬化膜を60℃で3日間加熱した後に85℃で30 分再加熱した直後に行った。

[0059]

得られた結果を表1に示す。

[0060]

【表1】

		実施例		比較例			
		1	2	1	2	3	4
(A)成分	ネオポールV779MA	35	35	35	35	35	
. , , , , ,	ネオポールV779						35
	ニューフロンティアPHE	15.5	15.5	15.5	15.5	15.5	15.5
	ニューフロンティアBR-31	13	13	13	13	13	13
(B)成分	アロニックスM315	5.5	5.5	5.5	5.5	5.5	5.5
(C)成分	Irgacure 184	3	3	3	3	3	3
(D)成分	プラクセルCD220PL	2	5				2
その他の	1, 9ーノナンジオールジアクリレート	5	5	5	5	5	5
成分	アクリロイルモルホリン	16	16	16	16	16	16
	ウレタンアクリレート	10	10	10	10	10	10
	プラクセルCD210PL				2		
	DA2000					2	
全アクリル系	成分中のメタクリレート化合物(重量%)	35	35	35	35	35	0
合計量		105	108	103	105	105	105
硬化物物性	屈折率	1.57	1.50	1.57	1.57	1.57	1.57
	透明性	0	0		0	0	0
	耐熱性	_	_		_		
	UV照射後		O	0	Ō	O	Ö
	加熱処理後	O	0		0	0	O
	反り		4	_	_		
	製造後(加工工程含む)	0	0	0	O	Ō	Ö
	+85℃×30分直後		0			0	<u>O</u>

[0061]

ネオポールV779 (日本ユピカ (株) 製) : テトラブロモビスフェノールAエポキシアクリレート、

ネオポールV779MA(日本ユピカ(株)製):テトラブロモビスフェノールAエポキシメタアクリレート、

ニューフロンティアPHE (第一工業製薬(株)製):フェノキシエチルアクリレート、 ニューフロンティアBR-31 (第一工業製薬(株)製):トリブロモフェノキシエチル アクリレート、

アロニックスM315 (東亞合成(株)製):トリス (アクリロイルエチル) イソシアヌレート、

Irgacure184 (チバ・スペシャリティ・ケミカルズ製):1ーヒドロキシーシクロヘキシルーフェニルケトン、

プラクセルCD220PL (ダイセル化学工業(株)製):ポリカーボネートジオール (水酸基価51~61)

プラクセルCD210PL(ダイセル化学工業(株)製):ポリカーボネートジオール(水酸基価107~117)

DA2000 (日本油脂(株)製):ポリエーテルジオール

[0062]

表1より、本発明の(A)、(B) および(C) 成分を含有する組成物の硬化物は、耐熱性に優れ、かつ反りと変形が小さく、さらに屈折率が1.55以上と高く、特に光学部材として有用であることがわかる。

【書類名】要約書

【要約】

【解決手段】 次の成分(A)~(D):

(A) 式(1)

【化1】

$$R^1$$

$$R^2 \longrightarrow C$$

$$R^1$$

$$(1)$$

および式(2)

【化2】

(式(1)および式(2)において R^1 は水素原子、またはフッ素を除くハロゲン原子を示し、 R^2 は水素原子、フッ素を除くハロゲン原子、Ph-C(CH_3) $_2$ -、 $Ph-、または炭素数 <math>1\sim 2$ 0のアルキル基を示し、 R^3 は $-CH_2$ -、-S-または-C(CH_3) $_2$ -を示す)

で表される構造を有する(メタ)アクリレートのうち少なくとも一種、

- (B) (A) と異なる3官能以上の(メタ)アクリレート、
- (C) 光ラジカル重合開始剤、
- (D) 水酸基価が10~100のポリカーボネートポリオール

を含有し、かつ、組成物中の全アクリル系成分の5~50重量%がメタクリレート化合物である光硬化性組成物。

【効果】 本発明の光硬化性組成物から得られる硬化物は、高屈折率を保持しつつ、耐熱性に優れ、かつ変形が小さいので、プリズムレンズシート等の光学部材として特に有用である。

【選択図】 なし

ページ: 1/E

認定 · 付力叶青報

特許出願の番号

特願2003-408025

受付番号

5 0 3 0 2 0 1 1 7 7 4

書類名

特許願

担当官

第三担当上席

0 0 9 2

作成日

平成15年12月 8日

<認定情報・付加情報>

【提出日】

平成15年12月 5日

特願2003-408025

出願人履歴情報

識別番号

[000004178]

変更年月日
 変更理由〕
 住 所
 氏 名

2003年 9月 1日 名称変更 東京都中央区築地五丁目6番10号 JSR株式会社 特願2003-408025

出願人履歴情報

識別番号

[592109732]

1. 変更年月日 [変更理由]

2001年 5月10日

住所氏名

住所変更 茨城県新治郡新治村大字沢辺57番地1

日本特殊コーティング株式会社